6'-C-ALKYL-3-DEAZANEPLANOCIN A DERIVATIVE, ITS PRODUCTION **AND USE**

Publication number: JP4327587 (A)

Publication date: 1992-11-17

Inventor(s):

OHARA TAKUMI; SHUTO SATOSHI; TORIYA MINORU;

FUJIWARA TATSURO + ASAHI CHEMICAL IND +

Applicant(s): Classification:

- International:

A61K31/52; A61P31/12; C07C309/66; C07C309/71; C07C43/172; C07D471/04; C07F7/18; A61K31/519; A61P31/00; C07C309/00; C07C43/00; C07D471/00; C07F7/00; (IPC1-7); A61K31/52; C07C309/66; C07C309/71; C07C43/172; C07D471/41, C07

C07D471/04; C07F7/18

- European:

C07D471/04

Application number: JP19910122820 19910426 Priority number(s): JP19910122820 19910426

Abstract of JP 4327587 (A)

PURPOSE:To obtain a novel compound having high chemotherapeutic coefficient and high safety and useful as an antiviral agent by reacting a cyclopentene derivative with a 3-deazaadenine derivative in an inert solvent and eliminating protecting group from the reaction product. CONSTITUTION:A compound of formula I (Y is lower alkyl; R1' to R3' are OH-protecting group; X is electron-attracting eliminable group) is made to react with a compound of formula II (R4 is H or amino-protecting group) in an inert solvent (e.g. THF) in the presence of 2-5 equivalent of a base (e.g. sodium hydride) and 1-2 equivalent of a crown ether (based on the compound of formula I) e.g. at room temperature to obtain the objective compound of formula III (R1 to R3 are same as R1' to R3'), e.g. 6'-C-methyl-3-deazaneplanocin A derivative.

Also published as:

🔁 EP0510260 (A2) 🔀 EP0510260 (A3)

Data supplied from the espacenet database — Worldwide

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平4-327587

(43)公開日 平成4年(1992)11月17日

(51) Int Cl. 5 C 0 7 D 471/04 A 6 1 K 31/52 C 0 7 C 43/172 309/66 309/71	107 E 8 ADY 7 8	方内整理番号 8829-4C 7252-4C 8619-4H 9160-4H	FI		技術表示箇所
			審査請求	未請求	請求項の数12(全 12 頁) 最終頁に続く
(21)出願番号 (22)出願日	特願平3-122820 平成3年(1991)4月20	6日	(72) § (72) § (72) § (72) §	発明者 発明者 発明者 発明者	000222761 東洋醸造株式会社 静岡県田方郡大仁町三福632番地の1 尾原 巧 静岡県田方郡函南町大土肥59-1 周東 智 静岡県田方郡修善寺町牧之郷690-10 鳥屋 実 静岡県田方郡大仁町三福854-1 藤原 達郎 静岡県田方郡韮山町韮山310 弁理士 小野 信夫 (外1名)

(54)【発明の名称】 6'-C-アルキル-3-デアザネプラノシンA誘導体、その製造法およびその用途

(57) 【要約】 (修正有) 【構成】 一般式(1) 【化25】

ラノシンA誘導体 (I) は優れた抗ウイルス作用を示し、しかも、ネプラノシン等に比べ、その細胞毒性は極めて低く、その化学療法係数が大きいものである。 従って、安全性の高い抗ウイルス剤として有利に利用することができる。

(式中、Yは低級アルキル基を示し、R1、R2およびR3は水素原子または水酸基保護基を示し、R4は水素原子またはアミノ保護基を示す)で表わされる6'-C-アルキル-3-デアザネプラノシンA誘導体及びその塩、その製造法並びにそれらを有効成分とする抗ウイルス剤。

【効果】本発明の6'-C-アルキル-3-デアザネブ

1

【特許請求の範囲】

【請求項1】 一般式(I)

(化1)

(式中、Yは低級アルキル基を示し、 R_1 、 R_2 および R_3 は水素原子または水酸基保護基を示し、 R_4 は水素原子またはアミノ保護基を示す)で表わされる6'-C-アルキル-3-デアザネプラノシンA誘導体またはその塩。

【請求項2】 一般式 (VII)

[化2]

(YII)

(式中、Yは低級アルキル基を、R₁'、R₂'およびR₃' は水酸基保護基を示し、Xは電子吸引性脱離基を示す) で表されるシクロペンテン誘導体と、式 (VIII) 【化3】

(IIIV)

(式中、 R_1 は水素原子またはアミノ保護基を示す)で表される3-デアザアデニン誘導体とを不活性媒体中で反応させ、必要により反応生成物から保護基を脱離せしめることを特徴とする式(I)

[化4]

2

(式中、Yは前記した意味を有し、R1、R2およびR3は水素原子または水酸基保護基を示し、R4は水素原子またはアミノ保護基を示す)で表される6'-C-アルキル-3-デアザネプラノシンA誘導体またはその塩の製造法。

【請求項3】 式 (VII) で表されるシクロペンテン誘導体が次の式 (VI)

(化5)

(VI)

(式中、Yは低級アルキル基を、R1'、R2'およびR3' は水酸基保護基を示し、Wはアシル基を示す)で表され る化合物を不活性媒体中で置換または変換することによ り得られたものである請求項第2項記載の6'-C-ア ルキル-3-デアザネプラノシンA誘導体またはその塩 の製造法。

【請求項4】 式 (VI) で表される化合物が次の式 (V)

(化6)

30

(Y)

【請求項5】 式(V)で表される化合物が次の式(I 40 V)

【化7】

(IY)

(式中、Yは低級アルキル基を、R₁'、R₂'及びR₃'は 50 水酸基保護基を示す)で表される化合物を不活性媒体中

でアシル化することにより得られたものである請求項第4項記載の6'-C-アルキル-3-デアザネプラノシンA誘導体またはその塩の製造法。

【請求項6】 式 (IV) で表される化合物が次の式 (I I)

【化8】

(II)

(式中、R1'およびR2'は水酸基保護基を示す)で表されるシクロペンテノン誘導体に次の式(III) 【化9】

(III)

(式中、Yは低級アルキル基、Ra'は水酸基保護基を示し、2はアルキルアニオンを安定化させるカウンターカチオンを示す)で表される化合物を、不活性媒体中反応させることにより得られたものである請求項第5項記載の6'-C-アルキル-3-デアザネプラノシンA誘導体またはその塩の製造法。

【請求項7】 一般式 (I)

【化10】

(式中、Yは低級アルキル基を示し、 R_1 、 R_2 および R_3 は水素原子または水酸基保護基を示し、 R_4 は水素原子 40またはアミノ保護基を示す)で表わされる 6'-C-アルキル-3-デアザネプラノシンA誘導体またはその塩を有効成分として含有する抗ウイルス剤。

【請求項8】 一般式 (VII)

【化11】

(VII)

(式中、Yは低級アルキル基を、 R_1 '、 R_2 'および R_3 ' は水酸基保護基を示し、Xは電子吸引性脱離基を示す) で表されるシクロペンテン誘導体。

10 【請求項9】 式 (VI)

(化12)

(II)

(式中、Yは低級アルキル基を、R1'、R2'およびRa' は水酸基保護基を示し、Wはアシル基を示す)で表される化合物を不活性媒体中で置換または変換することを特徴とする次の式(VII)

【化13】

(III)

で表されるシクロペンテン誘導体の製造法。

30 【請求項10】 式 (VI) で表される化合物が次の式 (V)

【化14】

(Y)

(式中、Yは低級アルキル基を、R1'、R2'およびR3' は水酸基保護基を示し、Wはアシル基を示す)で表される化合物を不活性媒体中、Pd、Ni、Hgの少なくとも1種またはそれらの少なくとも1種を含有する化合物からなる群より選択された触媒の存在下アリル転位させることにより得られたものである請求項第9項記載のシクロペンテン誘導体の製造法。

【請求項11】 式 (V) で表される化合物が次の式 (I V)

【化15】

(IV)

(式中、Yは低級アルキル基を、R1'、R2'及びR3'は 水酸基保護基を示す)で表される化合物を不活性媒体中 でアシル化することにより得られたものである請求項第 10 10項記載のシクロペンテン誘導体の製造法。

【請求項12】 式 (IV) で表される化合物が次の式 (II)

【化16】

(II)

(式中、R1'およびR2'は水酸基保護基を示す)で表さ れるシクロペンテノン誘導体に次の式(III) 【化17】

(III)

(式中、Yは低級アルキル基、R₃'は水酸基保護基を示 30 1.32, 1442-1446(1989))。 し、2はアルキルアニオンを安定化させるカウンターカ チオンを示す) で表される化合物を、不活性媒体中反応 させることにより得られたものである請求項第11項記 載のシクロペンテン誘導体の製造法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は、新規なネプラノシンA の誘導体に関し、更に詳細には、医薬、特に抗ウイルス 剤として有用なネプラノシンAの誘導体及びその製造法 に関する。

[0002]

【従来の技術】ネプラノシンAは、微生物である、アン プラリエーラ・スピーシーズ (Ampullariella sp.) A1 1079の産生する、次の式(IX)、

【化18】

(IX)

で表される制癌作用および植物病原菌糸状菌成育阻害作 用を有する抗生物質であるが(特開昭 54-1547 92号)、近年、このものは更に抗ウイルス作用をも有 することが見出され (ANTIMICROBIAL AGENTS AND CHEM OTHERAPY、July1985、P. 84-89)、抗ウイルス剤としての 利用も検討されている。

【0003】一方、次の式(X) 【化19】

(X)

で表される3ーデアザネプラノシンAも抗ウイルス活性 を有する化合物として知られている(J. Med. Chem. Vo

[0004]

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、ネプラ ノシンAやデアザネプラノシンAは、抗ウイルス作用に 比して細胞毒性が高いという傾向があり、これらを医薬 として使用する場合に無視しえない問題であった。従っ て、より抗ウイルス作用が高くしかも細胞毒性の低い化 合物の開発が望まれている。

[0005]

【課題を解決するための手段】本発明者らは、前記問題 40 点を解決し、より優れた抗ウイルス剤を得べく鋭意研究 を行なった結果、下記式(I)で表される6'-C-アル キルー3-デアザネプラノシンAは良好な抗ウイルス作 用を有し、しかもその細胞毒性も低いことを見出し、木 発明を完成した。

【0006】すなわち本発明の第一の目的は、次の式 (I)

【化20】

ŧ,

(式中、Yは低級アルキル基を示し、R1、R2およびR 10 3は水素原子または水酸基保護基を示し、R4は水素原子 またはアミノ保護基を示す)で表わされる6'-C-ア ルキル-3-デアザネプラノシンA誘導体またはその塩 を提供するものである。また、本発明の他の目的は、 6'-C-アルキル-3-デアザネプラノシンAの製造 法を提供するものである。更に、本発明の他の目的は、 6'-C-アルキル-3-デアザネプラノシンAを有効 成分として含有する抗ウイルス剤を提供するものであ る。

【0007】本発明の6'-C-アルキル-3-デアザ 20 ることにより、目的化合物である 6'-C-アルキル-ネプラノシンA (I) における低級アルキル基として は、炭素数1~4程度の直鎖または分岐鎖のアルキル基 が挙げられ、具体的にはメチル基、エチル基、n-プロ

基、tertープチル基等の飽和アルキル基、トリフル オロメチル基、ジフルオロメチル基、モノフルオロメチ ル基、トリクロロメチル基等の含ハロゲンアルキル基、 エテニル基、エチニル基等の不飽和アルキル基などが挙 げられる。

ピル基、i-プロピル基、n-プチル基、i-プチル

【0008】本発明の6'-C-アルキル-3-デアザ ネプラノシンA(I)は、例えば次の何れかの方法によ って製造することができる。

【0009】方 法 1:下記の反応式に従い、式(1 で表されるシクロペンテノン誘導体と、式(III)で 表される化合物を不活性媒体中で反応させて、式(IV) で表される化合物を得、次いでその4位水酸基をアシル 化して式(V)で表される化合物とする。 この化合物 (V) をアリル転位反応に付して式 (VI) で表される化 合物とした後、当該化合物の1位置換基を置換もしくは 変換して式 (VII) で表される化合物とし、これに式 (V 111) で表される3-デアザアデニン誘導体を反応せし め、必要に応じて、反応生成物から保護基を脱離せしめ 3-デアザネプラノシンA (I) を得る。

[0010]

【化21】

$$P > h \text{ (k)}$$
 OR_3^1
 $P > h \text{ (k)}$
 $OR_2^2 OR_1^2$
 $OR_2^2 OR_1$

(式中、Y、R1、R2、R3およびR4は前記した意味を 有し、R1'、R2'およびR3'は水酸基保護基を、Xは電 子吸引性脱離基を、Wはアシル基を、Zはアルキルアニ オンを安定化させるカウンターカチオンを示す)

【0011】上記方法において水酸基保護基R1'~R3' や、R1~R3における水酸基保護基およびR4における アミノ保護基は特に限定されるものではなく、通常、 糖、核酸化学で用いられているものを適宜選択して利用 することができる。また、上記水酸基保護基は、各々単 独または一緒になって水酸基を保護するものであっても 10 ン等の置換基を有していても良い。 よい。特に好ましい水酸基保護基としては、化合物(I I) の1および2位の水酸基を同時に保護可能なイソプ ロビリデン等、ペンジリデン、エトキシメチレン基など のアセタール型の保護基、その他 t - プチルジメチルシ リル、ジイソプロピルメチルシリル基などのシリル系保 護基、ベンジル、メトキシメチル基などのエーテル系保 護基が挙げられる。また、好ましいアミノ保護基として は、導入、脱保護の容易なベンゾイル基、フタロイル基 などのアシル保護基、ベンジルオキシカルボニル、t-プトキシカルボニル基などのウレタン型保護基が挙げら 20 基が挙げられる。 れる。

【0012】出発原料である化合物(II)は、例えばテ*

$$(R')_3S_nH$$
 + Y-CHO --- $(R')_3S_nCH-Y$

【化22】

(XVI)

(式中、R'はアルキル基を示し、Y、RaおよびZは前 記した意味を有する)

【0015】化合物(II)と(III)の反応は、不活性 媒体中で行なえばよく、不活性媒体としては、例えばテ トラヒドロフラン、ジエチルエーテル等のエーテル系溶 媒等が例示される。 この反応は、通常、化合物 (II) に対し化合物(III)を当量以上使用すればよく、好ま しくは、1~2当量の化合物(III)を用いればよい。 反応温度は特に限定されないが、通常は室温以下で行な えばよく、好ましくはドライアイス-アセトン冷却下で 行なわれる。 また反応は、通常1時間ないし一夜おこ なわれる。

【0016】次に、得られた化合物(IV)は、常法に従 いカルポン酸またはカルポン酸エステル、カルポン酸ハ ライド、カルボン酸無水物等のカルボン酸誘導体により アシル化される。アシル基(W)としては、当該アシル 50 4~10当量用いればよい。 また、塩基は通常8~2

*トラヘドロン・レターズ、第31巻、第1509~15 1 2頁 (Tetrahedron Lett., Vol 31, 1509-1512(199 0)) 等に記載の方法に準じて得ることができる。

10

【0013】また、他の出発原料である化合物(III) のカウンターカチオン(2)は、アルキルアニオンを安 定化させるものであり、例えばイオン化傾向の大な金属 のカチオンが挙げられ、具体的にはL1、A1、乙n、 Mg、Ti等、特に好ましくはLiが挙げられる。 こ のカウンターカチオンは、例えば、アルキル基、ハロゲ

【0014】この化合物(III)は、例えば下式に従 い、アルキルスズ化合物(XIII)にアルデヒド(XIV) を作用させ、得られた化合物 (XV) の水酸基を保護基R a'にて保護して化合物 (XVI) にした後、これにn-プ チルリチウム等のアルキル金属化合物を作用させること により調製される。 水酸基保護基R3'としては、メト キシメチル基、ペンジル基、p-メトキシペンジル基、 トリチル基、トリメチルシリル基、t-プチルジメチル シリル基などのエーテル型およびシリル型の水酸基保護

基によりアシル化された水酸基のアリル転位が可能なも のであれば特に限定はされず、例えば、アセチル基、ベ ンゾイル基、ホルミル基等が挙げられるが、このうちア セチル基が特に好ましい。このアシル化反応は、不活性 媒体中、例えばテトラヒドロフラン(THF)、ジエチ 40 ルエーテル等のエーテル系溶媒、塩化メチレン、クロロ ホルム等の塩素系溶媒、ベンゼン、トルエンなどの芳香 族炭化水素系溶媒またはN, N-ジメチルホルムアミド (DMF)、ジメチルスルホキサイド(DMSO)、ア セトニトリル等の非プロトン性溶媒中で、4-ジメチル アミノピリジン、ピリジン、トリエチルアミン、N, N -ジメチルアニリン等の塩基の存在下、通常は加熱条件 下で、数時間から数日、時には数十日行なわれる。 こ の反応においては、化合物 (IV) に対しカルポン酸もし くはその誘導体を通常過剰量用いればよく、好ましくは 0 当量程度が使用される。

【0017】上のアシル化反応により得られた化合物 (V) は、アリル転位反応に付され、化合物 (V) の4位 アシルオキシ基(WO)が1位に転位した化合物(VI) とされる。このアリル転位反応は、不活性媒体中、例え ば、THF、ジエチルエーテル等のエーテル系溶媒やベ ンゼン、トルエンなどの芳香族炭化水素系溶媒中、P d、Ni、Hgの少なくとも1種またはそれらの少なく とも1種を含有する化合物を触媒として行なわれる。

も1種またはそれらの少なくとも1種を含有する化合物 としては、これら金属の2価の塩が好ましく、特に、ジ ハロゲン化パラジウムであるパラジウムクロライドおよ びジハロゲン化ニッケルであるニッケルジクロライドが 好ましい。このアリル転位反応は、適当量(例えば、 0.01~0.5当量)の触媒を用い、好ましくは適当量 (例えば、0.1~1当量) のペンゾキノンを用いると よく、加熱条件下(例えば、60~100℃程度)で、 数時間程度反応させればよい。

【0019】 このようにして得られた化合物 (VI) は、 次にその1位アシルオキシ基を電子吸引性脱離基 (X) に変えられ、化合物(VII)とされる。電子吸引性脱離 基としては、p-トルエンスルホニルオキシ基、メタン スルホニルオキシ基、トリフルオロメタンスルホニルオ キシ基等のスルホニルオキシ基やハロゲン基が例示さ れ、好ましいものとしては、p-トルエンスルホニルオ キシ基、メタンスルホニルオキシ基、トリフルオロメタ ンスルホニルオキシ基が挙げられる。

【0020】化合物(VII)のうち、Xがスルホニルオ キシ基である化合物は、化合物(VI)の1位のアシル基 *30* 方法またはこれに準じて調製できる。 また、当該化合 (W) を脱アシル化して式 (VI') 【化23】

(YI')

で表される化合物とし、ついでこれにp-トルエンスル フルオロメタンスルホニルクロライド等のスルホニルク ロライドを作用させれば良い。

【0021】脱アシル化反応は、水またはメタノール、 エタノール等のアルコール系溶媒中、2~5当量程度 の、無水炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム、水酸化ナ トリウム、水酸化カリウム等の無機塩基の存在下、化合 物(VI)を通常0~40℃程度の温度で30分~一夜処 理すれば良い。

【0022】また、化合物(VI')とスルホニルクロラ イドとの反応は、THF、ジエチルエーテル等のエーテ 50 し、所望により、その 6'位の水酸基を保護化し、また

ル系溶媒、塩化メチレン、クロロホルム等の塩素系溶 媒、ペンゼン、トルエンなどの芳香族炭化水素系溶媒ま たはDMF、DMSO、アセトニトリル等の非プロトン

12

性溶媒中、トリエチルアミン、4-ジメチルアミノピリ ジン、ピリジン等の塩基の存在下、通常0~40℃程度 の温度で1~3日程度行なえば良い。

【0023】一方、Xがハロゲン原子である化合物(VI 1) は、化合物 (VI') の水酸基を公知の方法、例えばチ オニルクロライドを用いる方法や四臭化炭素とトリフェ 【0018】 触媒である、Pd、Ni、Hgの少なくと 10 ニルホスフィンを用いる方法等によってハロゲン置換す れば良く、または化合物(VI)にハロゲン化アルカリ金 属(例えば、NaI、LiI、KI)等を作用させても 良い。以上の様にして得られた化合物 (VII) は、最後 に3-デアザアデニン誘導体 (VIII) と反応させること により、本発明の目的化合物(I)を得ることができ

> 【0024】この反応は、不活性媒体中、例えば、DM F、DMSO、N,N-ジメチルアセタミド(DM A)、アセトニトリル、THF等の非プロトン性溶媒 20 中、通常は化合物 (VII) に対し2~5当量の塩基と1 ~2当量のクラウンエーテルの存在下、通常2~5当量 程度の3-デアザアデニン誘導体(VIII)を室温または 加熱下で1時間~1日程度反応せしめることにより行な われる。 この反応における塩基としては、例えば水素 化ナトリウム、炭酸カリウム等が、クラウンエーテルと しては、例えば15-クラウン-5、18-クラウン-6等がそれぞれ用いられる。

【0025】なお、3-デアザアデニン誘導体 (VIII) は、文献 (Chem. Pharm. Bull. 12,866 (1964)) 記載の 物の6位アミノ基は保護されていても良いが、上記反応 を行なうためには保護されていないほうが好ましい。

【0026】叙上の如くして調製された本発明化合物に おいて、R1'~R3'の保護基およびR1における保護基 は、所望により脱保護反応により除去することができ る。この脱保護反応は、常法に従い、水、メタノール等 のアルコール系溶媒、塩化メチレン等の塩素系溶媒、ベ ンゼン等の芳香族炭化水素系溶媒、THF等のエーテル 系溶媒等中で、塩酸、硫酸などの鉱酸、トリフルオロ酢 ホニルクロライド、メタンスルホニルクロライド、トリ 40 酸等の有機酸、HBr/酢酸、HBr/トリフルオロ酢 酸等の鉱酸-有機酸混合物、BBr₃、BCl₃等のホウ 素化合物を作用させるか、パラジウム、ロジウム等の触 媒を用いて接触還元することによりおこなわれる。

> 【0027】方 法 2:本発明の6'-C-アルキルー 3-デアザネプラノシンA(I)は、例えば次の式に従 い、3-デアザネプラノシンA(X)の6位アミノ基お よび2'および3'位の水酸基を保護してアミノ保護体 (XI) とした後、これを酸化して6'-ホルミル体(XI 1) とし、当該ホルミル体をアルキル化剤でアルキル化

13

はそれらの保護基を除去することにより製造される。

(式中、R1'およびR2'は水酸基の保護基を、R3は水 素原子または水酸基保護基を、R₄は水素原子またはア ミノ保護基を示し、Yは低級アルキル基を意味する)

【0028】上記方法における、3-デアザネプラノシ ンA(X)のアミノ基および水酸基の保護は特に限定さ れるものではなく、通常、糖、核酸化学で用いる方法に よって行なうことができる。特に、Raについては、ア ミノ保護基を選択することが好ましく、例えば好ましい で安定であり、しかも導入、脱保護の容易なベンゾイル 基、フタロイル基などのアシル保護基、ペンジルオキシ カルボニル、tープトキシカルボニル基などのウレタン 型保護基が挙げられる。また、好ましい水酸基保護基と しては、2'および3'の水酸基を同時に保護可能なイソ プロピリデン等、ペンジリデン、エトキシメチレン基な どの保護基、その他 t - プチルジメチルシリル、ジイソ プロピルメチル基などのシリル保護基、ベンジル、メト キシメチル基などのエーテル系保護基が挙げられる。

【0029】アミノ保護体(XI)の酸化は、不活性溶媒 40 とができる。 中、クロム酸系、マンガン酸系等の酸化剤を用いること により行なわれる。 すなわち、メチレンクロライド、 クロロホルム、ジクロロエタン等の塩素系溶媒中、過剰 量のMnO₂、BaMnO₄等の酸化剤を用い、室温ない し還流条件下で酸化反応が行なわれる。

【0030】上記の酸化反応で得られた6'-ホルミル 体(XII)は、更にアルキル化され、必要に応じてその 6'位の水酸基を保護化し、またはそれらの保護基を脱 保護することにより、本発明の6'-C-アルキル-3

ルキル化反応は、メチレンクロライド等の塩素系溶媒、 THF等のエーテル系溶媒またはヘキサン等の炭化水素 系溶媒中、6'-ホルミル体 (XII) にメチルマグネシウ ムプロマイド、エチルマグネシウムプロマイド等のグリ ニヤール試薬、メチルリチウム、エチルリチウム等のア ルキルリチウム、トリメチルアルミニウム、トリエチル アルミニウム等のトリアルキルアルミニウム、トリメト キシメチルチタニウム、ジクロロジメチルチタニウム等 アミノ保護基としては、酸化およびアルキル化反応条件 30 の有機チタン試薬、ジメチル亜鉛、ジエチル亜鉛等の有 機亜鉛試薬等のアルキル化剤を作用させることにより行 なわれる。

> 【0031】6'-ホルミル体(XII)のアルキル化によ り生じた化合物の6'位の水酸基の保護は、前記R3'の 場合と同様に行なってもよく、また、糖、核酸化学にお いて用いる方法によってアセチル基、ベンゾイル基等の アシル基で行なってもよい。また、アルキル化により得 られた化合物からのアミノ保護基および水酸基の除去 は、通常、糖、核酸化学で用いる方法によって行なうこ

> 【0032】以上のようにして得られた6'-C-アル キル-3-デアザネプラノシンA(I)を反応液から取 り出すには、公知の分離、精製手段を利用することがで きる。 例えば、反応に用いた溶媒を留去し、その残査 をメタノール等の溶媒に溶解し、これをシリカゲル等の 吸着剤に吸着させた後、クロロホルムーメタノール系等 の溶出溶媒で溶出させるカラムクロマトグラフィーによ り分離、精製することができる。

【0033】更に必要に応じ、6'-C-アルキル-3 ーデアザネプラノシンA(I)を得ることができる。ア 50 ーデアザネプラノシンA(I)を公知の方法でその医薬 上許容される非毒性塩とすることもできる。このような 塩の例としては、塩酸、硫酸、リン酸などの無機酸の 塩、酢酸、プロピオン酸、酒石酸、クエン酸、グリコー ル酸、グルコン酸、コハク酸、リンゴ酸、グルタミン 酸、アスパラギン酸、メタンスルホン酸などの有機酸の 塩等が挙げられる。

【0034】本発明の6'-C-アルキル-3-デアザネプラノシンA(I)にはいくつかの不斉炭素があり、これに基づく異性体が存在するが、その何れをも包含する。なお、方法1の化合物(V)には、6位に関して2 10種の異性体が存在する。この異性体のうち、シリカゲルTLCにおいてRfが低い異性体に由来する本発明化合物は、より抗ウイルス活性が優れているので好ましい。また、化合物(VII)において、1位のX基は通常α配置であることが好ましいが、2位保護基のR1'がアシル基である場合は、α配置であってもβ配置であっても良い。

【0035】本発明化合物(I)またはその塩を抗ウイルス剤として用いるには、有効量の化合物(I)またはその塩をそのままで、もしくは公知の担体とともに製剤 20化して投与すればよい。

【0036】投与方法としては、経口、非経口(例えば 静脈内、筋肉内、皮下、腹腔内等の注射投与、直腸内投 与または点眼等)の投与方法を利用することができ、上 記製剤化もこれら投与方法に応じて行なうことができ る。例えば、剤型としては、錠剤、丸薬、散剤、顆粒 剤、カプセル剤、注射剤、坐剤、点眼剤等が挙げられる が、その製造のためには、これら製剤に応じた各種担 体、例えば、錠剤、顆粒剤、カプセル剤などの経口剤 は、澱粉、乳糖、白糖、マンニット、カルボキシメチル 30 セルロース、コーンスターチ、無機塩類などの賦形剤、 澱粉、デキストリン、アラビアゴム、ゼラチン、ヒドロ キシプロピルスターチ、メチルセルロース、カルポキシ メチルセルロースナトリウム、ヒドロキシプロピルセル ロース、結晶セルロース、エチルセルロース、ポリビニ ルピロリドン、マクロゴールなどの結合剤、澱粉、ヒド ロキシプロピルスターチ、カルボキシメチルセルロー ス、カルポキシメチルセルロースナトリウム、ヒドロキ シプロピルセルロースなどの崩壊剤、ラウリル硫酸ナト リウム、大豆レシチン、ショ糖脂肪酸エステル、ポリソ ルペート80などの界面活性剤、タルク、ロウ、水素添 加植物油、ショ糖脂肪酸エステル、ステアリン酸マグネ シウム、ステアリン酸カルシウムなどの滑沢剤、流動性 促進剤、矯味剤、着色剤、香料などを使用することがで きる。

【0037】また、本発明化合物(I)またはその塩は、懸濁液、エマルジョン剤、シロップ剤、エリキシル

剤としても使用することができる。非経口剤は希釈剤として一般に注射用蒸留水、生理食塩水、ブドウ糖水溶液、注射用植物油、ブロピレングリコール、ポリエチレングリコールなどを用いることができる。さらに必要に応じ、殺菌剤、防腐剤、安定剤を加えてもよい。また、この非経口剤は安定性の点から、バイアルなどに充填後凍結乾燥し、使用直前に希釈剤で再調整することもできる。さらに必要に応じ、適宜等張化剤、安定剤、防腐剤、無痛化剤などを加えてもよい。

16

【0038】本発明化合物(I)またはその塩の投与量は、投与経路、被投与者の年齢、体重、症状等によって異なるが、一般には、大人一人当り化合物(I)として1日5mg~1g程度、好ましくは25~500mg程度とし、これを1~3回に分けて投与すればよい。

【0039】次に、叙上の如くして得られた6'-C-アルキル-3-デアザネプラノシンA(I)について、その薬理作用を検討した結果を示す。

【0040】(1)抗ウイルス作用

抗ウィルス作用はアンチマイクロパイアル・エージェン ト・アンド・ケモセラピィ、第24巻、第3号、第353 ~361頁 (Antimicrobial Agents andChemothera py, Vol. 24, No.3, P.353~361(1983)) の試験法を一 部変更して以下の通り行った。 即ちVero細胞(F LOW社製、大日本製薬社販売、国立予防衛生研究所に て分与可能) 3×105 細胞/mlを浮遊させたイーグ ルの最小必須培地 (10%牛胎児血清含有)液 200 μ1を98穴平底プレート中で培養し、密集単層培養し た後、該培養液を取り除き、被験化合物を含むイーグル の最小必須培地 (3%牛胎児血清含有) 液 90μ1を加 え、予め薬剤無添加下における50%培養細胞感染量 (Tissue culture infections dosis 50%; TC IDso)を決定しておき、決定されたTCIDsoの10 0倍濃い濃度のウィルス液10μ1を先に調製した培養 プレートに接種して、さらに36時間、37℃、5%C O2下で培養し、顕微鏡下で細胞変性効果(CPE)を 観察し、最小ウィルス増殖阻害濃度の判定を行った。

【0041】(2)細胞毒性の測定

5×10 4細胞/mlのVero細胞を浮遊させたイーグルの最小必須培地(10%牛胎児血清含有)液100 40 μlと被験化合物とを、該培地液100μlに加えて98平底プレート中で72時間培養し、ジャーナル・オブ・イムノロジカル・メソッド、第65巻、第55~63頁(J.Immunol. Methods, 65, 55~63(1983)) に記載されたMTT測定法により被験化合物の細胞毒性を測定した。細胞毒性は、細胞増殖を50%抑制する濃度(ID 50)として示した。これらの結果を第1表に示す。

[0042]

第 1 表

<i>17</i>	濃度(MIC)	濃度 (MTC)	18
被 験 化 合 物	(μg/ml)	(μg/ml)	(MTC/MIC)
6'-メチル-3- デアザネプラノシンA 3-デアザネブラノ	1.0	12.4	12.4
シンA	0.24	0.55	2.3
ネプラノシンA	0.24	0.26	1.1

[0043]

【発明の効果】上記の薬理作用試験の結果から明らかなように、本発明の6'-C-アルキルー6ーデアザネプラノシンA(I)は優れた抗ウイルス作用を示し、しかも、ネプラノシンに比べ、その細胞毒性は極めて低く、化学療法係数も大きいものである。 また、この化合物をマウスに200mg/kg経口投与しても死亡例がないことから明らかなように安全性も高いものであり抗ウイルス剤として有利に利用することができるものである。

[0044]

【実施例】次に実施例を挙げ、本発明を更に詳しく説明するが、本発明は何らこれらによって限定されるものではない。 なお、以下の実施例において、シリカゲルフラッシュカラムには、メルク Art.9385シリカゲルを使用した。

[0045] 参考例 1

[1-(メトキシメチルオキシ) エチル] トリプチルチ ンの合成:ジイソプロピルアミン32ml(230mm ol) を無水テトラヒドロフラン (THF) 400ml 中に加え、0℃にて撹拌した。 このものに同温にて1. 6M プチルリチウム-ヘキサン溶液125ml(20 0mmo1)を滴下した。5分後トリプチルチンハイド ライド 5 2.8 m l (200 mm o 1) を同温にて滴下 した。 15分後、反応液を-76℃にまで冷却し、こ れにアセトアルデヒド11.2ml (200mmol) を無水THF50m1にて希釈した溶液を滴下した。3 0分後、反応液に飽和塩化アンモニウム水100mlを 加え、次いで反応液をヘキサン250m1中に注いだ。 ヘキサン層を水500mlにて洗浄し(2回)、硫酸 40 ナトリウムにて乾燥後、ワットマン Ipsを通し、減 圧下濃縮した。 得られた残渣を無水塩化メチレン 50 mlの溶液とし、N,N-ジメチルアニリン 100ml (790mmol) を加え、この溶液を0℃にて撹拌 し、更にクロロメチルエーテル 22.8m1 (300m mol)を滴下した。反応液を室温にもどし、一夜撹拌 した後、これを21のヘキサンに注ぎ、冷却した0.5 N-HC1 (500m1×2)、水 (500m1× 1)、飽和炭酸水素ナトリウム水 (500ml×2) に

圧下濃縮した。 得られた残渣をシリカゲルフラッシュ カラム (シリカゲル 500g、ヘキサン→ヘキサン: 酢酸エチル 25:1にて溶出) にて精製し、黄色いシロップ状物質として標題化合物を得た。 収量 27.8 g (収率38%)

【0046】 実施例 1

(2S, 3S, 4S) - 2, 3 - (4)キシ) - 4 - [1 - (メトキシメチルオキシ) エチル] - 4-ヒドロキシ-5-シクロペンテンの合成:参考例 20 1で調製された [1-(メトキシメチルオキシ) エチ ル] トリプチルチン 21.7g(60mmol)を無水 THF 240ml中加え、この溶液を-78℃に冷却 撹拌した後、1.6M n-ブチルリチウムのヘキサン溶 液37.4m1 (60mmol) を滴下した。 20分 後、この反応液に、テトラヘドロン・レターズ、第31 巻、第1509~1512頁 (Tetrahedron Lett., Vol 31,1509-1512(1990)) に従って調製した(25,35) -2,3-(イソプロピリデンジオキシ)-5-シクロ ペンテン-4-オン 7.37g(48mmol)を60 30 mlの無水THFに溶かした溶液を、-78℃で滴下し た。 2.5時間同温にて反応させた後、反応液にクロロ ホルム 21を加え、水400m1と分液した。 クロロ ホルム層をワットマン Ips濾紙(Whatman 社製;商 品名)にて濾過した後、濾液を減圧下濃縮した。 得ら れた残渣をフラッシュシリカゲルカラム(シリカゲル 400g, ヘキサン:アセトン=25:1) にて精製 し、10.6g(90%)の透明なシロップ状物質とし て標題化合物を得た。

MASS: FAB (Pos.) m/e; 245 (MH⁺) 【0047】 実施例 2

エチルアミン13.55ml (97.2mmol) を加え た。 室温にて10日間撹拌した後、この反応液をクロ ロホルム 400mlの中へ加え、水80mlにて洗浄 した。 有機層をワットマン Ips濾紙にて濾過し、減 圧下濃縮した。 得られた残渣をフラッシュシリカゲル カラム (シリカゲル 90g、ヘキサン:酢酸エチル= 6:1) にて精製し、標題化合物の6位の立体の違いに よる2種類のジアステレオマーをそれぞれシロップ状物 質として得た。 R f 値の高い方の立体異性体 (R f 0.38; メルク社製シリカゲルTLCプレート Ar 10 ロキシー4-シクロペンテン 313mg (1.29mm t.5715ヘキサン:酢酸エチル=3:1)3.7g (53%) R f 値の低い立体異性体 (R f, 0.32; ヘキサン:酢酸エチル3:1) 2.0g(29%) 両方 の立体異性体ともそのマススペクトルは下の通りであっ

MASS: CI (Pos.) m/e; 287 (MH⁺) 【0048】 実施例 3

(1S, 2S, 3R) - 1 - 7t + 5 - 2, 3 - (17)プロピリデンジオキシ)-4-[1-(メトキシメチル オキシ) エチル] -4-シクロペンテンの合成:実施例 20 82mgの標題化合物を得た。 2で得られた化合物である(2S,3S,4S)-2,3 - (イソプロピリデンジオキシ) - 4 - [1 - (メトキ シメチルオキシ) エチル] -4-アセトキシ-5-シク ロペンテン (Rf値の低い方 (Rf=0.32) の化合 物) 1.55g (54.2mmol) を無水THF50m 1中に加え、さらにPdCl2(CH3CN)271mg (0.27mmol) 及び1,4-ペンゾキノン 235 mg(2.17mmol)を加えてアルゴンガス雰囲気 下で一夜還流した。 反応液を減圧下濃縮し、得られた 0g, ヘキサン:酢酸エチル=5:1) にて精製し、4 84mg (31%) のシロップ状物質として標題化合物 を得た。 また692mg (45%) の出発原料を回収

MASS: FAB (Pos.) m/e; 287 (MH⁺) [0049] 実施例 4

(1S, 2S, 3R) - 2, 3- (イソプロピリデンジオ キシ)-4-【1-(メトキシメチルオキシ)エチル】 -1-ヒドロキシ-4-シクロペンテンの合成:上記実 −2,3−(イソプロピリデンジオキシ)−4−[1− (メトキシメチルオキシ) エチル] -4-シクロペンテ ン 440mg (1.54mmol) を10mlの無水メ タノールに溶解し、無水炭酸カリウム 425mg (3. 08mmol) を加え、室温にて5.5時間撹拌した。 反応液を減圧下濃縮し、クロロホルム100m1溶液と し、食塩水で洗浄後、クロロホルム層をワットマン I ps 濾紙で濾過紙、減圧下濃縮した。 得られた残渣を フラッシュシリカゲルカラム (シリカゲル 20g,へキ サン:酢酸エチル=3:1) にて精製し、346mg 50 6'-C-メチル-6'-O-(メトキシメチル)-3-

20 (92%)のシロップ状物質として標題化合物を得た。

MASS: FAB (Pos.) m/e; 245 (MH⁺)

【0050】 実施例 5

(1S,2S,3R) -1-[(p-トルエンスルホニ ル) オキシ] -2,3-(イソプロピリデンジオキシ) -4-[1-(メトキシメチルオキシ)エチル]-4-シクロペンテンの合成:上記実施例4で得た(15,2) S, 3R) - 2, 3 - (4)7 - 2 - 3 - (4)7 - 4[1-(メトキシメチルオキシ) エチル] -1-ヒド o 1) を無水塩化メチレン8ml中に撹拌させ、p-ト ルエンスルホニルクロライド 489mg (2.57mm o 1) 及びトリエチルアミン 7 1 5 μ 1 (5.14mm o1)を加え、遮光して2日間室温にて撹拌した。 反 応液に水20mlを加え、次いでクロロホルム50ml を加えて分液し、有機層をワットマン Ips濾紙にて | 濾過後、減圧下濃縮した。得られた残渣をシリカゲルフ ラッシュカラム (シリカゲル 40g, ヘキサン:酢酸 エチル=5:1) にて精製し、シロップ状物質として3

[0051]

MASS: FAB (Pos.) m/e; 399 (MH⁺) $H^1 - NMR$ (CDCl₃) δ ; 7.86 (d), 7.33 (d), 5.61 (s), 5.20 (m), 4.85 (d), 4.72 (t), 4.59 (q), 4.46 (q), 3.34 (s), 2.45 (s), 1.40-1.25 (m)

【0052】 実施例 6

2', 3'-O-イソプロピリデン-6'-C-メチル-6'-O-(メトキシメチル)-3-デアザネプラノシ 残渣をフラッシュシリカゲルカラム(シリカゲル 10 30 ンAの合成:3-デアザアデニン 202mg(1.5m mol) を無水DMF 2ml中に加えて撹拌した。 次 いで室温にて50% NaH (油中) 72.4mg (1. 5mmol) を加え、更に15-クラウン-5 150 μ1 (0.75 mm o l) を加えて1時間撹拌した。 こ の反応液に、実施例6で得たトシレート 300mg (0.75mmol) を無水DMF 5.5mlに溶かし た溶液を加え、アルゴンガスで置換した後、80℃にて 撹拌した。 2時間後室温にもどし、減圧下反応液を濃 縮した。 得られた残渣に酢酸エチル100mlを加 エチル層をワットマン Ips 遮紙にて濾過後、減圧下 濃縮した。 得られた残渣をフラッシュシリカゲルカラ ム (Art. 9385-40g, CHCla: MeOH: 濃NHa OH=40:1:0.1) にて精製し、150mgの標 題化合物を結晶として得た。 収率55%

> MASS: FAB (Pos.) m/e; 361 (MH⁺) 【0053】 実施例 7

6'-C-メチル-3-デアザネプラノシンAの合成: 上記実施例6で得た2',3'-O-イソプロピリデン-

デアザネプラノシンAの保護体 150mg (0.42m mo1) を5M-HC1-メタノール溶液 5m1中に加 えて撹拌し、1時間後、反応液を濃縮した。 数mlの メタノールを加え、再び減圧下濃縮し、この操作を3回 繰り返した。 得られた残渣にメタノールを加え、濃ア ンモニアにてpH10とした後、減圧下濃縮した。 エ タノールを加え、3回減圧下濃縮した後、エタノールに 溶かし、500mgのシリカゲルに吸着させてフラッシ ュシリカゲルカラム (Art.9385-10g, CHCl3: MeOH: 濃NH4OH=65:25:2にて溶出) に 10 以 上

て精製し、100mgの標題化合物を結晶として得た。 収率87%エタノールにより再結晶し、プリズム晶を 得た。

[0054]

MASS: FAB (Pos.) m/e; 277 (MH⁺) NMR; (CD₃OD) δ ; 8.17 (s), 7.65 (d),7.09 (d),5.96 (s),5.42 (m), 4.62 (d), 4.56 (q), 4.16 (t), 1.44 (d)

フロントページの続き

(51) Int. Cl. 5

庁内整理番号 識別記号

FΙ

技術表示箇所

C 0 7 F 7/18

A 8018-4H